PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

03-287064

(43) Date of publication of application: 17.12.1991

(51)Int.CI.

GO1N 27/416 GO1N 27/327

(21)Application number: 02-088519

(71)Applicant: MATSUSHITA ELECTRIC IND CO LTD

(22)Date of filing:

03.04.1990

(72)Inventor: KAWAGURI MARIKO

YOSHIOKA TOSHIHIKO

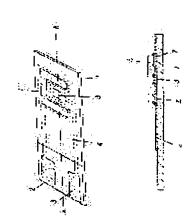
NANKAI SHIRO

(54) METHOD FOR MEASURING TRACE COMPONENT BY BIOSENSOR

(57)Abstract:

PURPOSE: To shorten the time for measurement and to facilitate operations as well as to improve the accuracy of the measurement by dropping a sample liquid onto an enzyme reaction layer and measuring a flowing current while impressing a specified voltage between a measuring electrode and a counter electrode.

CONSTITUTION: The counter electrode 2 and the measuring electrode 3 are formed by printing carbon paste on a substrate 1 and heating and drying the paste. An insulating layer 4 is formed exclusive of a counter electrode reaction part 2' and a measuring electrode reaction part 3' to constitute the parts where the electrochemical effects of the respective electrodes act. The enzyme reaction layer 5 is so formed as to cover the surface of the reaction parts 3', 4'. The oxidizing current flows when an aq. glucose soln. is dropped to the reaction layer 5 while the prescribed constant voltage is impressed to the measuring electrode with the counter electrode as a reference. A correlation is obtd. between the peak value of the flowing oxidizing current and the glucose concn. The glucose concn. exhibits good linearity. Since the peak of the oxidizing current is obtd. within 5 seconds at the latest, the time for the measurement is drastically shortened.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

⑩ 日本国特許庁(JP)

⑪特許出願公開

⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 平3-287064

@Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成3年(1991)12月17日

G 01 N 27/416

G 01 N 27/46 27/30 3 3 6 353 R

審査請求 未請求 請求項の数 2 (全4頁)

60発明の名称

バイオセンサによる微量成分の測定方法

②特 願 平2-88519

願 平2(1990)4月3日

@発 明 者 河 真 理 子

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器産業株式会社内

@発 明 者 吉 @発 明

俊 彦 史 朗

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器産業株式会社内

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器産業株式会社内

勿出 願 人 松下電器産業株式会社

大阪府門真市大字門真1006番地

個代 理 弁理士 粟野 重孝

外1名

翻

1、発明の名称

パイオセンサによる微量成分の測定方法

2、特許請求の範囲

(1) 絶縁性の基板上に、測定極と対極とからなる 電極系を設け、前記電極系の表面に酸化還元酵素 と親水性高分子及び電子受容体からなる酵素反応 屬を設け、前記酵素と前記電子受容体と試料液と の反応により生成する物質の最度変化を電気化学 的に前記電極系で検知して前記基質濃度を測定す るパイオセンサにおいて、前記測定極と対極との 間に一定電圧を印加しつつ前記酵素反応層上に試 料液を商下し、硫れる電流を測定するパイオセン サによる微量成分の測定方法。

(2) 絶線性の基板上に、測定極と対極とからなる 電極系を設け、前記電極系の表面に酸化還元酵素 と親水性高分子及び電子受容体からなる酵素反応 層を設け、前記酵素と前記電子受容体と試料液の 反応により生成する物質の農度変化を電気化学的 に前記電極系で検知して前記基質機度を測定する

バイオセンサにおいて、前記測定極と対極との間 に一定電圧を印加しつつ、前記酵素反応層上に試 料液が商下されたことを検知後一旦電圧の印加を 止め、一定時間後に再度定電圧を印加し流れる電 流を測定するバイオセンサによる微量成分の測定 方法。

3、発明の詳細な説明

産業上の利用分野

本発明は、バイオセンサを用いて生体試料中の 微量の特定成分の酸化還元電流を電気化学的に測 定するととにより、特定成分を定量する方法に保

従来の技術

従来、血液などの生体試料中の特定成分につい て、試料液の希釈や攪拌などを行なりことなく簡 易に定量できるセンサとして、第1図に示すよう なパイオセンサが提案されている。とのパイオセ ンサは、ポリエチレンテレフタレートからなる絶 緑性の基板1に、スクリーン印刷により導電性カ ーポンペーストを印刷し、加熱乾燥することによ

特開平3-287064(2)

り、対振2,測定極3からなる電極系を形成する。 つぎに、各々の電極の電気化学的に作用する部分 となる対極反応部2′と1歳の大きさの測定極反応 部3′を残して上記電極系を覆りよりに絶縁性ペー ストを印刷被着し、加熱硬化処理をして絶縁層4 を形成する。その後、対極反応部2′と測定極反応 部3′を覆うように親水性高分子と酸化還元酵素と 電子受容体とからなる酵素反応層5を形成したも のである。とのようにして形成された酵素反応層 5 へ試料液を商下すると、酵素反応瘤 5 の中に含 まれる酸化遺元酵素と電子受容体が試料液に溶解 し、試料液中の基質との間で酵素反応が進行し電 子受容体が還元される。反応終了後、上記電極系 21と31に電圧を印加することにより、酵素反応 により還元された電子受容体が電気化学的に酸化 され、とのとき得られる最大酸化電流値から試料 液中の基質濃度を求めていた。

発明が解決しよりとする課題

とのような従来のパイオセンサでは、被測定物 質と酵素とを予め反応させ、酵素反応の終了時点

酸化して除去することが可能なため、側定の精度 を向上させることが可能となった。

実 施 例

以下、本発明の一実施例のパイオセンサである グルコースセンサについて説明する。

(実施例1)

から削定を開始するので、削定結果が得られるま でに長時間を要するという問題があった。

本発明はとのような課題を解決するもので、短 時間に正確に測定できるパイオセンサを提供する ことを目的とするものである。

課題を解決するための手段

このような課題を解決するために本発明測定方法は、絶縁性の基板上の測定極と対極との間に酵素反応を設け酵素反応上に試料液を置き、酵素反応中の酵素および電子受容体と試料液との反応の結果生ずる物質の優皮変化を電気化学的に前記電極系で検知し、試料液中の基質優皮を測定する方法の乾燥状態にある酵素反応磨上に定電圧を印加しつつ、試料液を滴下し、流れる電流を測定するものである。

作 用

本発明によれば、試料液の腐下開始時期が正確 に検出でき、さらに、短時間に基質濃度の測定が 可能となった。また、一度電圧を印加することに より、試料中に含まれている還元性の物質を電解

さらに、CMCの〇.5重量%水溶液18に酸化酵 素としてグルコースオキシダーゼ(GOD)10 **叫と電子受容体のフェリシアン化カリウム20叫** を密かした溶液を滴下し、40℃で10分間乾燥 して酵素反応簡5を形成した。対極を基準にして 測定極に+○.5 Ⅴの定電圧を印加しつつ、酵素反 応暦5にグルコース水溶液を腐下すると酸化電流 が流れる。との電流は試料中のグルコースがグル コースオキシダーゼにより酸化される際フェリシ アン化カリウムがフェロシアン化カリウムに遺元 され、とのフェロシアン化カリウムが電極上で電 解酸化されるために流れるものである。流れる酸 化電流のピーク値とグルコース機度の間に相関関 保が得られ、グルコース農度が500m/dlまで 良好な直線性を示した。印加電圧は+0.5℃に設 定したが、電子受容体の遺元体が酸化され、かつ 水緊発生などを伴わない電圧であればよい。酸化 電流のピークは遅くとも5秒以内に得られるので、 従来のバイオセンサで反応終了に1~2分必要と していた測定が、大幅に測定時間を短縮できた。

特開平3-287064(3)

なお、ピーク電低以外に、電流が最大になるまで流れた総電気量を測定した結果もグルコース 震度と相関しセンサへの試料の供給の仕方がバラついても総電気量の再現性は良好であった。

(実施例2)

実施例1と同様化センサを形成し、対極を基準化して測定値にアノード方向へ+0.5 Vの定電圧を印加する。グルコース水溶液を施下し、酸化電流の立ち上がりを検出後、電圧の印加をやめ、10秒後にもり一度+0.5 Vの電圧を0.1秒印加し、酸化電流の最大値を測定した。さらに、50秒後、すなわち、測定開始から1分後に+0.5 Vの電圧を同様に印加し5秒後の最大電流値を測定した。10秒後の最大電流値と1分後の最大電流値はは両者ともグルコース優度と相関があり、10秒後の応答は700m/dℓの高優度まで直線性があった。

実施例1の場合よりも直線性がのびたのは、フェリシアン化カリウムが溶解しながら反応しているため、5秒では高濃度のグルコースに対応する

このように、試料を腐下する前に電圧を印加しておくことにより、試料がいつセンサに供給されたかを検知でき、10秒間の待機時間も正確にできるため、スタート時を指示する必要もなく測定の精度が向上した。

なか、本発明のパイオセンサは上記実施例に示 したグルコースセンサで限らず、下れに還元野群ないできる。酸化・グルコールセンサなど、砂酸化で高元元野群ないできる。なオールののでは、グルコールオキンをができなができない。から、他の野菜、たとえばアルコールキンをでは、グルコールインを使ったが、他の野菜、たとえばアルコールのででであるが、アーベックーとのででであるが、アーベックロールのででである。また、2、6ージクロー、フェナジンメトサルフェート、ターナフトキノン4ースルホン酸カリウム・クート、ターナフトキノン4ースルホン酸カリウム・クート、ターナフトキノン4ースルホン酸のリーででは、アースルホン酸カリウム・クート、ターナフトキノン4ースルホン酸・フェール、メチレンブルー、フェナジンメトラーナフト・クーナフト・クーナフト・クーナースルホン酸のリーでは、アール、メチレンブルー、フェナジンメトラーナフト・クーナースルホンサースとは、アール、メチレンブルー、フェナンカースルホン酸カリウム・ファート・クーナフト・クーナフト・クーフェースルホン酸のリースを受けているというでは、アート・クーナークは、アート・クーナークを受けている。 フェリシアン化カリウムが供給できなかったのを1 O砂待つととにより、より高濃度のフェリシアン化カリウムを供給できたためと考えられる。さらに、血液のような粘度の高い試料に対しては、酸化電流の立ち上がりがばらつき、実施例1 の限定方法では再現性が悪かった。これは、酵素反応を解速度が粘度の高い試料によりばらついたためと考えられる。しかし、実施例2のように1 O砂間測定を待つととにより、かなり再現性を向上させることができた。

1 ○ 秒後のデータをそのままグルコース優度に 換算してもよいが、5 ○ ○ my/d & 以上と検知した 場合は、反応終了まで1 分3 ○ 秒必要なため、側 定時間をのばすようにすると、より精度の高い側 定が可能となる。さらに、試料中にアスコルビン 酸のような還元性の物質が含まれている場合、電 を上でフェロシアン化カリウムと同様酸化されて 誤差の要因となるが、1 ○ 秒後に一度電圧を印加 して酸化するととにより、1 分後の測定への影響 を除去するとが可能となった。

フェロセンなどが電子 受容体として使用できる。 発明の効果

以上の実施例の説明からも明らかなように、本 発明によれば、絶縁性の基板上に電極系を印刷し、 酸化還元酵素と親水性高分子と電子受容体とから なる酵素反応層を形成したセンサにおいて、乾燥 状態のセンサに定電圧を印加しつつ、試料液をセ ンサに供給したときに流れる電流を測定するもの で、測定時間を10秒間と大幅に短縮できる。さ らに、乾燥状態が電圧を印加しているため、試料 の供給時を電流の立ち上がりで検知でき、正確に 時間が検知できるため、測定の精度を高め、操作 を簡易化できた。また、乾燥状態のセンサに電圧 を印加しつつ試料液の供給時を検知後、一旦電圧 の印加を止め再度電圧を印加して、流れる電流を 御定することにより高農度の試料や血液のような 粘度の高い試料に対しても1 0秒で測定が可能と なった。あるいは、10秒後の応答値をもとに、 測定時間の調整をするととにより試料供給 1分後 の測定の精度を高めたり、試料中に存在して測定

特開平3-287064(4)

の際誤差要因となる還元性の物質を1 0 秒後に電圧を印加して電解除去することも可能となった。

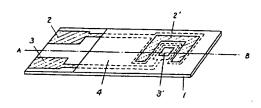
4、図面の簡単を説明

第1図は本発明の一実施例に用いるバイオセンサの斜視図、第2図は第1図のバイオセンサのA-B線縦断面図である。

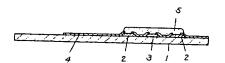
1 ······ 菩板、2 ······ 対極反応部、 3 ······ 測定極、3'····· 測定極反応部、4 ······ 絶縁 層、5 ······ 酵素反応層。

代理人の氏名 弁理士 粟 野 簠 孝 ほか1名

第1区



新 2 図



【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載 【部門区分】第6部門第1区分 【発行日】平成6年(1994)6月24日

【公開番号】特開平3-287064 【公開日】平成3年(1991)12月17日 【年通号数】公開特許公報3-2871 【出願番号】特願平2-88519 【国際特許分類第5版】 G01N 27/416

[FI]

GO1N 27/46 336 B 7235-2J 27/30 353 R 7235-2J

27/327

手続補正書

平成 5 年 9 月 17 日 😁

特許庁長官殿

1事件の表示

平成 2 年 特 許 顯 第 88518 号

2 発明の名称

パイオセンサによる甚質機度の測定方法

3 補正をする者

事件との関係 特許 出願 人 住 所 大阪府門真市大字門真1006番地 名 称 (582)松下電器 産業株式 会社 代表者 森 下 洋 一

4代理人 〒571

住 所 大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器 産業 株式会社内

氏 名 (7242) 弁理士 小銀治 明 (ほか 2名) (現前先 電話(33)5434-9471 Subh射動機センター)

6 補正の対象 発明の名称 明細書の特許請求の範囲の側 明細書の発明の幹細な説明の側



6、補正の内容

- (1) 発明の名称を「パイオセンサによる基質過度 2017 (1) 21 (1)
- (2) 明細審の特許請求の範囲の欄を別紙の通り補正します。
- (3) 同第2ページ第10行目の「数量の特定成分の酸化超元電流を」を「特定成分(落質濃度) に対応した酸化還元電流を」に補正します。
- (4) 同第3ページ第16行目の「最大酸化電流値」を「酸化電流値」に補正します。
- (5) 同類4ページ第4行目の「パイオセンサ」を A. 「基質濃度の測定方法」に補正します。

種極系で検知して基質温度を認定するパイオセ ンサにおいて、測定極と対極との間に一定電圧 を印加しつつ酵素反応層上に試料液を供給し、 流れる電流を測定するものである。

さらには、一定電圧を印加しつつ前記酵器反 応暦上に試料液を供給し、次に前記試料液の供 給を検知後一旦電圧の印加を止め、一定時間後 に再度定電圧を印加し流れる電流を測定するも のである。」に補正します。

- (7) 同第4ページ第17行目の「試料液の適下閉 始時期が」を「試料液の供給関始時期が」に植 正します。
- B) 同第5ペーツ第4行目から第5行目の「以 下、……説明する。」を「以下、本発明の基質 没度の測定方法の一実施例についてグルコース センサをもとに説明する。」に補正します。
 - (9) 同第5ページ第8行目の「示したものであっ る。」を「示したものである。第1図はセンサ の斜視図、第2図は第1図のA~Bで示す線で 切断したときの縦断面図である。」に補正しま

より特度の高い測定値を得ることができる」に

(16) 同第10ページ第10行目の「乾燥状態が」 を「乾燥状態で」に補正します。

す。

- □ 同第5ペーツ第14行目から第16行目の 「を残して覆うように」を「を露出させるよう 🗓 に」に補正します。
- (11) 岡第6ページ第12行目から第13行目の 「流れる酸化電流のピーク値と~」を「この酸 化電流、例えばピーク電流値と~」に補正しま
- (12) 同第6ページ第17行目の「水煮発生など を」を「ガス発生などを」に補正します。
- (13) 同第7ページ第13行目の「最大電流値」を 「電流値」に補正します。
- 別(14) 周第8ペーツ第13行目の「場合は、反応終 了まで1分30秒必要なため、」を「場合は、 上記模成のグルコースセンサでは反応終了まで 1分30秒程度必要なため、」に補正します。
- (15) 同第8ページ第15行目の「が可能となる。」 を「が可能となる。すなわち、高温度であると 判定(制定)した場合には測定時間を延長して から再度電圧を印加して測定することにより、

2、特許額求の範囲

(1) 絶録性の基板上に、測定極と対極とからなる 電極系を設け、前記電極系の表面に酸化量元群 案と親永性高分子及び電子受容体からなる辞業 反応層を設け、前記酵素と前記電子受容体と試 料液との反応により生成する物質の濃度変化を 電気化学的に前記電極系で検知して前記基質機 度を測定するパイオセンサにおいて、前記測定 極と対極との間に一定電圧を印加しつつ前記録 素反応層上に試料液を<u>供給</u>し、流れる電流を翻 定するパイオセンサによる 芸質濃度の 脚定方

(2) 粕緑性の基板上に、砂定極と対極とからなる **電框系を設け、前記電極系の表面に酸化還元醇** 素と親水性高分子及び電子受容体からなる酵素 反応層を設け、前記群業と前記電子受容体と試 料液との反応により生成する物質の濃度変化を 電気化学的に前記電極系で検知して前記基質違 度を測定するパイオセンサにおいて、前記測定 極と対極との間に一定電圧を印加しつつ前記算



<u>索反応階上に試料液を供給し、次に前記試料液の供給</u>を検知後一旦電圧の印加を止め、一定時間後に再度定電圧を印加し流れる電流を測定するパイオセンサによる<u>基質</u>養度の測定方法。



This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.